

PRODUCTION OF ALPHA-OLEFIN OLIGOMER

Publication number: JP8245431

Publication date: 1996-09-24

Inventor: ARAKI YOSHITAKE; NAKAMURA HIROFUMI;
AOSHIMA NORIYUKI; OKANO TAKESHI; IWADE
SHINJI

Applicant: MITSUBISHI CHEM CORP

Classification:

- international: **B01J31/14; C07B61/00; C07C2/30; C07C11/02;
C08F4/60; C08F4/69; C08F10/00; C07B61/00;
B01J31/12; C07B61/00; C07C2/00; C07C11/00;
C08F4/00; C08F10/00; C07B61/00; (IPC1-7):
C07B61/00; C07C11/02; B01J31/14; C07C2/30;
C08F4/69; C08F10/00**

- European:

Application number: JP19950054557 19950314

Priority number(s): JP19950054557 19950314

Report a data error here

Abstract of JP8245431

PURPOSE: To effectively remove a catalytic component from a reaction liquid in a process for producing an α -olefin oligomer, to obtain an α -olefin oligomer having improved purity and to reduce the load on a process after the removal of the catalyst. **CONSTITUTION:** An α -olefin oligomer is produced by using a chromium-based catalyst composed of a combination of at least (a) a chromium compound, (b) one or more kinds of compounds selected from amines, amides and imides and (c) an alkylaluminum compound, carrying out the oligomerization of an α -olefin in a reaction solvent in the presence of the catalyst, oxidizing the reaction liquid containing the catalytic component with an oxidizing gas and removing the precipitated catalytic component.

.....
Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-245431

(43)公開日 平成8年(1996)9月24日

(51)Int.Cl. ⁶	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 7 C 11/02		9546-4H	C 0 7 C 11/02	
B 0 1 J 31/14			B 0 1 J 31/14	X
C 0 7 C 2/30			C 0 7 C 2/30	
C 0 8 F 4/69	M F G		C 0 8 F 4/69	M F G
10/00			10/00	
審査請求 未請求 請求項の数6 O L (全 9 頁) 最終頁に続く				

(21)出願番号	特願平7-54557	(71)出願人	000005968 三菱化学株式会社 東京都千代田区丸の内二丁目5番2号
(22)出願日	平成7年(1995)3月14日	(72)発明者	荒木 良剛 岡山県倉敷市瀬通三丁目10番地 三菱化学株式会社水島開発研究所内
		(72)発明者	中村 宏文 岡山県倉敷市瀬通三丁目10番地 三菱化学株式会社水島開発研究所内
		(72)発明者	青島 敬之 神奈川県横浜市青葉区鳴志田町1000番地 三菱化学株式会社横浜総合研究所内
		(74)代理人	弁理士 長谷川 曉司 最終頁に続く

(54)【発明の名称】 α -オレフィン低重合体の製造方法

(57)【要約】

【目的】反応液中に含有される触媒成分を効果的に除去して、得られる α -オレフィン低重合体の高純度化を図り、触媒除去後の工程の負荷を軽減し得る α -オレフィン低重合体の製造方法を提供する。

【構成】クロム系触媒として、少なくとも、クロム化合物(a)、アミン、アミド、イミドの群から選ばれる1種以上の化合物(b)及びアルキルアルミニウム化合物(c)の組み合わせから成る触媒系を使用し、反応溶液中で α -オレフィンの低重合を行い、次いで、触媒成分を含有する反応液を酸化性ガスで酸化処理して触媒成分を沈殿させて除去する α -オレフィン低重合体の製造方法。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 クロム系触媒を使用した α -オレフィン低重合体の製造方法において、クロム系触媒として、少なくとも、クロム化合物(a)、アミン、アミド、イミドの群から選ばれた1種以上の化合物(b)及びアルキルアルミニウム化合物(c)の組み合わせから成る触媒系を使用し、反応溶液中で α -オレフィンの低重合を行い、次いで、触媒成分を含有する反応液を酸性化ガスで酸性処理して、触媒成分を沈殿させて除去することを特徴とする α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項2】 酸性処理が、触媒成分を含有する反応液を酸性化ガス雰囲気下で保持して行なうものである請求項1に記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項3】 酸性処理が、触媒成分を含有する反応液中に酸性化ガスを導入することによって行なうものである請求項1に記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項4】 クロム系触媒が、少なくとも、クロム化合物(a)、アミン、アミド、イミドの群から選ばれた1種以上の化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)及びハロゲン含有化合物(d)の組み合わせから成る触媒系である請求項1～3のいずれかに記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項5】 クロム化合物(a)とアルキルアルミニウム化合物(c)とが予め接触しない態様で α -オレフィンとクロム系触媒とを接触させる請求項1～4のいずれかに記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項6】 α -オレフィンがエチレンであり、 α -オレフィン低重合体が主として1-ヘキセンである請求項1～5のいずれかに記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は、 α -オレフィン低重合体の製造方法に関するものであり、詳しくは、クロム系触媒を使用した α -オレフィン低重合体の製造方法であって、反応液中に含有される触媒成分を除去することにより、得られる α -オレフィン低重合体の高純度化を図った α -オレフィン低重合体の工業的に有利な製造方法に関するものである。

【0002】

【従来の技術】 従来、エチレン等の α -オレフィンの低重合方法として、特定のクロム化合物と特定の有機アルミニウム化合物の組み合わせから成るクロム系触媒を使用する方法が知られている。例えば、特公昭43-18707号公報には、クロムを含むVIB族の遷移金属化合物とポリヒドロカルビルアルミニウムオキシドから成る触媒系により、エチレンから1-ヘキセンを得る方法が記載されている。

【0003】 また、特開平3-128904号公報に

2

は、クロム-ピロリル結合を有するクロム含有化合物と金属アルキル又はルイス酸とを予め反応させて得られた触媒を使用して α -オレフィンを三量化する方法が記載されている。さらに、南アフリカ特許Z A93/0350には、クロム化合物、ピロリル含有化合物、金属アルキル化合物及びハイドロ源を共通の溶液中で混合することにより得られた触媒系を使用して、 α -オレフィンを低重合する方法が記載されている。

【0004】 一方、本発明者らの一部は、少なくともクロム化合物とアミン又は金属アミドとアルキルアルミニウム化合物の組み合わせから成る触媒系を使用し、クロム化合物とアルキルアルミニウム化合物とが予め接触しない態様で α -オレフィンとクロム化合物とを接触させることにより、 α -オレフィン低重合体を高活性で得ることができる方法を提案した(特願平5-28007号)。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】 α -オレフィンの低重合反応により得られる各種の成分、例えば、 α -オレフィン低重合体組成物から蒸留により回収される1-ヘキセンは、線状低密度ポリエチレン(L-LDPE)等の有用なポリマーの原料モノマーとして利用され、炭素数4の1-ブテン、炭素数8の1-オクテン等は、例えば、酸化水素を付加させた後、酸化することにより、スルホン酸類に変換することが出来、その塩類は界面活性剤として有用である。

【0006】 従って、反応液中に含有されるクロム化合物などの触媒成分を除去し、得られる α -オレフィン低重合体の高純度化を図ることは、 α -オレフィンの低重合反応により得られる各種の成分の用途において重要であり、しかも、各成分の蒸留分離の条件によっては、クロム化合物などの触媒成分による蒸留塔への付着などの問題も惹起されるため、斯かる観点からも、反応液中に含有されるクロム化合物などの触媒成分の除去の必要がある。

【0007】 かかる目的のため、本発明者らの一部は、クロム化合物とアミン又は金属アミドとアルキルアルミニウム化合物の3成分の組み合わせから成る触媒を使用し、 α -オレフィンを低重合して得られる反応液を酸またはアルカリ水溶液と接触させてクロム化合物などの触媒成分を除去する方法を提案した(特願平5-329668号)。

【0008】 上記特願平5-329668号の方法により、クロム化合物などの触媒成分を良好に除去することはできるが、一方、反応液を水溶液と接触させるので、溶媒を回収して再使用する際に溶媒の脱水工程を必要とし、また、酸やアルカリを含む廃液を処理するための煩雑な工程を必要とする。

【0009】 本発明は、上記実情に鑑みなされたものであり、その目的は、クロム化合物(a)、アミン、アミ

3

ド、イミドの群から選ばれる1種以上の化合物(b)、及びアルキルアルミニウム化合物(c)の組み合わせから成るクロム系触媒を使用する方法において、反応液中に含有される触媒成分を効果的に除去して、得られる α -オレフィン低重合体の高純度化を図り、触媒除去後の脱水工程や廃液処理工程の負荷を軽減し得る α -オレフィン低重合体の製造方法を提供することにある。

【0010】

【課題を解決するための手段】本発明者等は、上記の目的を達成すべく鋭意検討を重ねた結果、少なくともクロム化合物(a)、アミン、アミド、イミドの群から選ばれる1種以上の化合物(b)及びアルキルアルミニウム化合物(c)の組み合わせから成るクロム系触媒を使用し、 α -オレフィンの低重合を行った後、触媒成分を含有する反応液から触媒成分を除去する際に、該反応液を酸性ガスで酸化処理して、触媒成分を沈殿させることにより、予想外にも、クロム化合物等の触媒成分を効果的に除去でき、上記の目的を容易に達成し得るとの知見を得た。

【0011】本発明は、上記の知見に基づき達成されたものであり、その要旨は、クロム系触媒を使用した α -オレフィン低重合体の製造方法において、クロム系触媒として、少なくとも、クロム化合物(a)、アミン、アミド、イミドの群から選ばれる1種以上の化合物(b)及びアルキルアルミニウム化合物(c)の組み合わせから成る触媒系を使用し、反応溶液中で α -オレフィンの低重合を行い、次いで、触媒成分を含有する反応液を酸性ガスで酸化処理して、触媒成分を沈殿させて除去することを特徴とする α -オレフィン低重合体の製造方法、に存する。

【0012】以下、本発明を詳細に説明する。本発明においては、クロム系触媒として、少なくとも、クロム化合物(a)、アミン、アミド、イミドの群から選ばれる1種以上の化合物(b)及びアルキルアルミニウム化合物(c)の組み合わせから成る触媒系を使用する。そして、好ましい態様として、少なくとも、クロム化合物(a)、アミン、アミド、イミドの群から選ばれる1種以上の化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)及びハロゲン含有化合物(d)の組み合わせから成る触媒系を使用する。

【0013】本発明で使用するクロム化合物(a)は、一般式 CrX_n で表される。但し、一般式中、Xは、任意の有機基または無機の基もしくは陰性原子または配位性原子、nは1~6の整数を表し、そして、nが2以上の場合、Xは同一または相互に異なってもよい。クロムの価数は0~6価であり、上記の式中のnとしては2以上が好ましい。

【0014】有機基としては、炭素数が通常1~30の各種の基が挙げられる。具体的には、炭化水素基、カルボニル基、アルコキシ基、カルボキシル基、 β -エチル

4

ナート基、 β -ケトカルボキシル基、 β -ケトエステル基およびアミド基などが例示される。炭化水素基としては、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルキルアリール基、アラルキル基、シクロペンタジエニル基などが挙げられる。無機の基としては、硝酸基、硫酸基などのクロム塩形成基が挙げられ、陰性原子としては、酸素、ハロゲン等が挙げられる。

【0015】好ましいクロム化合物は、クロムのアルコキシ塩、カルボキシル塩、 β -ジケトナート塩、 β -ケトエステルのアニオンとの塩、または、クロム/ハロゲン化合物であり、具体的には、クロム(IV) t -ブトキシド、クロム(III) アセチルアセトナート、クロム(III) トリフルオロアセチルアセトナート、クロム(III) ヘキサフルオロアセチルアセトナート、クロム(III) (2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタンジジオナート)、 $\text{Cr}(\text{PhCOCHCOCHPh})_3$ (ここでPhはフェニル基を示す。)、クロム(II) アセテート、クロム(II) アセテートヘキサノエート、クロム(III) ベンゾエート、クロム(III) ナフテネート、 $\text{Cr}(\text{CH}_3\text{COCHCOOCH}_3)_3$ 、塩化第一クロム、塩化第二クロム、臭化第一クロム、臭化第二クロム、ヨウ化第一クロム、ヨウ化第二クロム、フッ化第一クロム、フッ化第二クロム等が挙げられる。

【0016】また、上記のクロム化合物と電子供与体から成る錯体も好適に使用することが出来る。電子供与体としては、窒素、酸素、リン又は硫黄を含有する化合物の中から選択される。窒素含有化合物としては、ニトリル、アミン、アミド等が挙げられ、具体的には、アセトニトリル、ピリジン、ジメチルピリジン、ジメチルホルムアミド、N-メチルホルムアミド、アニリン、ニトロベンゼン、テトラメチルエチレンジアミン、ジエチルアミン、イソプロピルアミン、ヘキサメチルジシラザン、ピロリジン等が挙げられる。

【0017】酸素含有化合物としては、エステル、エーテル、ケトン、アルコール、アルデヒド等が挙げられ、具体的には、エチルアセテート、メチルアセテート、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチルエーテル、ジメトキシエタン、ジグリム、トリグリム、アセトン、メチルエチルケトン、メタノール、エタノール、アセトアルデヒド等が挙げられる。

【0018】リン含有化合物としては、ヘキサメチルホスホルアミド、ヘキサメチルホスホストリアミド、トリエチルホスファイト、トリブチルホスフィンオキシド、トリエチルホスフィン等が例示される。一方、硫黄含有化合物としては、二硫化炭素、ジメチルスルホキシド、テトラメチレンスルホン、チオフェン、ジメチルスルフィド等が例示される。

【0019】従って、クロム化合物と電子供与体から成る錯体例としては、ハロゲン化クロムのエーテル錯体、エステル錯体、ケトン錯体、アルデヒド錯体、アルコー

5

ル錯体、アミン錯体、ニトリル錯体、ホスフィン錯体、チオエーテル錯体などが挙げられる。具体的には、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{THF}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{dioxane}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot (\text{CH}_3\text{CO}_2\text{n-C}_4\text{H}_9)$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot (\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3(1-\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3[\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{OH}]$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{pyridine}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 2(1-\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2)$ 、 $[\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{CH}_3\text{CN}] \cdot \text{CH}_3\text{CN}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{PPh}_3$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 2\text{THF}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 2\text{pyridine}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 2[(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N}H]$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 2\text{CH}_3\text{CN}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 2[\text{P}(\text{CH}_3)_2\text{Ph}]$ 等が挙げられる。(ここで、THF はテトラヒドロフランを表す。)

【0020】クロム化合物としては、炭化水素溶媒に可溶性化合物が好ましく、クロムのβ-ジケトナート塩、カルボン酸塩、β-ケトエステルのアニオンとの塩、β-ケトカルボン酸塩、アミド錯体、カルボニル錯体、カルベン錯体、各種シクロペンタジエニル錯体、アルキル錯体、フェニル錯体などが挙げられる。クロムの各種カルボニル錯体、カルベン錯体、シクロペンタジエニル錯体、アルキル錯体、フェニル錯体としては、具体的には、 $\text{Cr}(\text{CO})_6$ 、 $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$ 、 $(\text{CO})_5\text{Cr}(\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{OCH}_3)$ 、 $(\text{CO})_5\text{Cr}(\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{OCH}_3)$ 、 CpCrCl_2 (ここでCpはシクロペンタジエニル基を示す。)、 $(\text{Cp}^*\text{CrClCH}_3)$ (ここでCp*はペンタメチルシクロペンタジエニル基を示す。)、 $(\text{CH}_3)_3\text{CrCl}$ 等が例示される。

【0021】クロム化合物は、無機酸化物などの担体に担持して使用することも出来るが、担体に担持させずに、他の触媒成分と組み合わせ使用するのが好ましい。すなわち、本発明において、クロム系触媒は、後述する特定の接触態様で使用されるのが好ましいが、斯かる態様によれば、クロム化合物の担体への担持を行わなくとも高い触媒活性が得られる。そして、クロム化合物を担体に担持させずに使用する場合は、複雑な操作を伴う担体への担持を省略でき、しかも、担体の使用による総触媒使用量(担体と触媒成分の合計量)の増大と言う問題を回避することが出来る。

【0022】本発明で使用するアミン(b)は、1級または2級のアミン、またはこれらの混合物である。1級アミンとしては、エチルアミン、イソプロピルアミン、シクロヘキシルアミン、ベンジルアミン、アニリン、ナフチルアミン等が例示され、2級アミンとしては、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、ジシクロヘキシルアミン、ジベンジルアミン、ビス(トリメチルシリル)アミン、モルホリン、イミダゾール、インドリン、インドール、ピロール、2, 5-ジメチルピロール、3, 4-ジメチルピロール、3, 4-ジエチルピロール、2,

6

3, 4-トリメチルピロール、3, 4-ジクロロピロール、2, 3, 4, 5-テトラクロロピロール、2-アシルピロール、3, 3', 4, 4'-テトラメチルジピロメタン、ピラゾール、ピロリジン等が例示される。

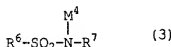
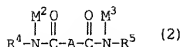
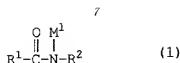
【0023】本発明で使用するアミド(b)としては、1級または2級のアミンから誘導される金属アミド、またはこれらの混合物が挙げられ、例えば、上記の1級または2級のアミンとIA族、IIA族、IIIA族およびIVB族から選択される金属との反応により得られるアミドが挙げられる。斯かる金属アミドとしては、具体的には、リチウムアミド、ナトリウムエチルアミド、カルシウムジエチルアミド、リチウムジイソプロピルアミド、カリウムベンジルアミド、ナトリウムビス(トリメチルシリル)アミド、リチウムインドリド、ナトリウムピロリド、リチウムピロリド、カリウムピロリド、カリウムピロリジド、アルミニウムジエチルピロリド、エチルアルミニウムジピロリド、アルミニウムトリピロリド、リチウム(2, 5-ジメチルピロリド)等が挙げられる。

【0024】本発明においては、上記の2級のアミン、2級のアミンから誘導される金属アミド又はこれらの混合物が好適に使用される。特に、2級のアミンとしては、ピロール、2, 5-ジメチルピロール、3, 4-ジメチルピロール、2, 3, 4-トリメチルピロール、3, 4-ジクロロピロール、2, 3, 4, 5-テトラクロロピロール、2-アシルピロール、3, 3', 4, 4'-テトラメチルジピロメタン、2級のアミンから誘導される金属アミドとしては、アルミニウムピロリド、エチルアルミニウムジピロリド、アルミニウムトリピロリド、ナトリウムピロリド、リチウムピロリド、カリウムピロリド、アルミニウム(2, 5-ジメチルピロリド)、エチルアルミニウムビス(2, 5-ジメチルピロリド)、アルミニウムトリ(2, 5-ジメチルピロリド)、リチウム(2, 5-ジメチルピロリド)、カリウム(2, 5-ジメチルピロリド)が好適である。そして、ピロール誘導体の中、ピロール環に炭化水素基を有する誘導体が特に好ましい。

【0025】本発明で使用する前記以外のアミド又はアミド(b)としては、下記一般式(1)~(3)で表される化合物などが挙げられる。

【0026】

【化1】



【0027】一般式(1)中、 M^1 は、水素原子または周期律表のⅠA、ⅡA、ⅢB、ⅣA族から選ばれる金属元素であり、 R^1 は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、または、ヘテロ元素を含ん

でもよいアリール基を表し、 R^2 は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、ヘテロ元素を含んでもよいアリール基、または、アシル基 CO R^3 (R^3 の定義は R^1 と同じであり、 R^1 と異なってもよい)を表し、 R^1 と R^2 は環を形成してもよい。

【0028】一般式(2)中、 M^2 及び M^3 は、水素原子または周期律表のⅠA、ⅡA、ⅢB、ⅣA族から選

ばれる金属元素であり、 R^4 及び R^5 は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、または、ヘテロ元素を含んでもよいアリール基を表し、 R^4 と R^5 は環を形成していてもよく、Aは不飽和結合を含ん

でもよいアルキレン基を表す。

【0029】一般式(1)又は一般式(2)で表される* R^1 、 A (OR^2)、 H 、 X 、
一般式(4)中、 R^1 及び R^2 は、炭素数が通常1～15、好ましくは1～8の炭化水素基であって互いに同一であっても異なってもよく、Xはハロゲン原子を表し、 m は $0 \leq m \leq 3$ 、 n は $0 \leq n < 3$ 、 p は $0 \leq p < 3$ 、 q は $0 \leq q < 3$ のそれぞれの数であって、しかも、 $m+n+p+q=3$ である数を表す。

【0034】上記のアルキルアルミニウム化合物としては、例えば、下記一般式(5)で示されるトリアルキル R^1_3Al
 R^1 、 A X_3 。
(m は1、 $5 \leq m < 3$)

*酸アミド類としては、例えば、アセトアミド、 N -メチルヘキサナミド、スクシナミド、マレアミド、 N -メチルベンズアミド、イミダゾール-2-カルボンアミド、ジ-2-テノイルアミン、 β -ラクタム、 δ -ラクタム、 ϵ -カプロラクタム、および、これらと周期律表のⅠA、ⅡA、ⅢBまたはⅣA族の金属との塩が挙げられる。イミド類としては、例えば、1, 2-シクロヘキサジカルボンイミド、スクシンイミド、フタルイミド、マレイミド、2, 4, 6-ピペリジントリオン、ベルヒドロアゼン-2, 10-ジオン、および、これらと周期律表のⅠA、ⅡA、ⅢBまたはⅣA族の金属との塩が挙げられる。

【0030】一般式(3)中、 M^4 は、水素原子または周期律表のⅠA、ⅡA、ⅢB、ⅣA族から選ばれる金属元素であり、 R^6 は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、または、ヘテロ元素を含んでもよいアリール基を表し、 R^7 は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、ヘテロ元素を含んでもよいアリール基、または、 SO_2R^8 基 (R^8 の定義は R^4 と同じであり、 R^4 と異なってもよい)を表し、 R^6 と R^7 は環を形成してもよい。

【0031】一般式(3)で示されるスルホンアミド類およびスルホンイミド類としては、例えば、ベンゼンスルホンアミド、 N -メチルメタンスルホンアミド、 N -メチルトリフルオロメタンスルホンアミド、および、これらと周期律表のⅠA、ⅡA、ⅢBまたはⅣA族の金属との塩が挙げられる。これらのアミド又はイミド化合物の中では、一般式(1)で表される化合物が好ましく、特に、一般式(1)中の R^2 がアシル基 COR^3 を表し、 R^1 と R^2 が環を形成しているイミド化合物が好ましい。

【0032】本発明において、アルキルアルミニウム化合物(c)としては、下記一般式(4)で示されるアルキルアルミニウム化合物が好適に使用される。

【0033】

【化2】

... (4)

アルミニウム化合物、一般式(6)で示されるハロゲン化アルキルアルミニウム化合物、一般式(7)で示されるアルコキシアルキルアルミニウム化合物、一般式(8)で示される水素化アルキルアルミニウム化合物などが挙げられる。なお、各式中の R^1 、 X および R^2 の定義は上記一般式(4)の場合と同じである。

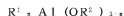
【0035】

【化3】

... (5)

... (6)

9



(mは0<m<3、好ましくは1、5≤m<3)



(mは0<m<3、好ましくは1、5≤m<3)

10

... (7)

... (8)

【0036】上記のアルキルアルミニウム化合物の具体例としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、ジエチルアルミニウムモノクロリド、ジエチルアルミニウムエトキシド、ジエチルアルミニウムヒドリド等が挙げられる。これらの中、ポリマーの副生が少ないと言う点でトリアル

キルアルミニウムが特に好ましい。アルキルアルミニウム化合物は、2種以上の混合物であってもよい。

【0037】本発明において、ハロゲン含有化合物 (d) としては、周期律表のⅢA、ⅣA、ⅤA、ⅥA、ⅦA、ⅧA族の群から選ばれる元素を含むハロゲン含有化合物が好適に使用される。そして、ハロゲンとしては、塩素または臭素が好ましい。

【0038】上記のハロゲン含有化合物の具体例としては、塩化スランジウム、塩化イットリウム、塩化ランタン、四塩化チタン、四塩化ジルコニウム、四塩化ハフニウム、三塩化ホウ素、塩化アルミニウム、ジエチルアルミニウムクロリド、エチルアルミニウムセスキクロリド、塩化ガリウム、四塩化炭素、クロロホルム、塩化メチレン、ジクロロエタン、ヘキサクロロベンゼン、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2-トリクロロエタン、1, 1, 2, 2-テトラクロロエタン、ペンタクロロエタン、ヘキサクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロプロパン、1, 1, 2, 2-テトラクロロプロパン、1, 1, 1, 2-トリクロロプロパン、1, 1, 2, 2-テトラクロロプロパン、1, 1, 1-トリクロロブタン、1, 1, 2, 2-テトラクロロブタン、1, 1, 1-トリクロロペンタン、1, 1, 2, 2-テトラクロロペンタン、1, 1, 1-トリブromoエタン、1, 1, 2, 2-テトラブromoエタン、1, 2, 3, 4, 5, 6-ヘキサクロロシクロヘキサン、1, 3, 5-トリクロロベンゼン、トリチルクロリド、四塩化ケイ素、トリメチルクロロシラン、四塩化ゲルマニウム、四塩化スズ、トリブチルスズクロリド、三塩化リン、三塩化アンチモン、トリチルヘキサクロロアンチモンネート、五塩化アンチモン、三塩化ビスマス、三臭化ホウ素、三臭化アルミニウム、四臭化炭素、ブromoホルム、ブromoベンゼン、ヨードメタン、四臭化ケイ素、ヘキサフルオロベンゼン、フッ化アルミニウム等が挙げられる。

【0039】上記のハロゲン含有化合物の中、ハロゲン原子の数が多いものが好ましく、また、反応溶液に可溶の化合物が好ましい。特に好ましいハロゲン含有化合物の例としては、四塩化炭素、クロロホルム、1, 1, 1-トリクロロエタン、1, 1, 2, 2-テトラクロロエタン、ペンタクロロエタン、ヘキサクロロエタン、1, 2, 3, 4, 5, 6-ヘキサクロロシクロヘキサン、四塩化チタン、四塩化ゲルマニウム、四塩化スズ等が挙げ

られる。なお、ハロゲン含有化合物は、2種以上の混合物として使用することも出来る。

【0040】本発明においては、クロム系触媒として、上記の各触媒成分から成る触媒系を使用し、反応溶液中でα-オレフィンの低重合を行う。そして、クロム化合物 (a) とアルキルアルミニウム化合物 (c) とが予め接触しない態様でα-オレフィンとクロム系触媒とを接触させるのが好ましい。斯かる特定の接触態様により、選択的に三量化反応を行わせ、原料エチレンから1-ヘキセン等のα-オレフィン低重合体を高収率で得ることが出来る。

【0041】また、上記の特定の接触態様のうちでも、クロム化合物 (a) とアルキルアルミニウム化合物 (c) とを予め接触しない態様に維持し、且つ、クロム化合物 (a) とアルキルアルミニウム化合物 (c) とを低重合反応時にα-オレフィンと同時に接触させる方法を採用することが好ましい。

【0042】上記の特定の接触態様は、具体的には、(1) 触媒成分 (b) 及び (c) を含む溶液中にα-オレフィン及び触媒成分 (a) を導入する方法、(2) 触媒成分 (a) 及び (b) を含む溶液中にα-オレフィン及び触媒成分 (c) を導入する方法、(3) 触媒成分 (a) を含む溶液中にα-オレフィン、触媒成分 (b) 及び (c) を導入する方法、(4) 触媒成分 (c) を含む溶液中にα-オレフィン、触媒成分 (a) 及び (b) を導入する方法、(5) α-オレフィン及び各触媒成分 (a) ~ (c) をそれぞれ同時かつ独立に反応系に導入する方法などによって行うことが出来る。そして、上記の各溶液は、通常、反応溶液を使用して調製される。

【0043】また、ハロゲン含有化合物を使用する場合の上記の特定の接触態様としては、具体的には、(1) 触媒成分 (b) ~ (d) を含む溶液中にα-オレフィン及び触媒成分 (a) を導入する方法、(2) 触媒成分 (a)、(b) 及び (d) を含む溶液中にα-オレフィン及び触媒成分 (c) を導入する方法、(3) 触媒成分 (a) 及び (d) を含む溶液中にα-オレフィン、触媒成分 (b) 及び (c) を導入する方法、(4) 触媒成分 (c) 及び (d) を含む溶液中にα-オレフィン、触媒成分 (a) 及び (b) を導入する方法、(5) 触媒成分 (a) 及び (b) を含む溶液中に、α-オレフィン、触媒成分 (c) 及び (d) を導入する方法、(6) 触媒成分 (b) 及び (c) を含む溶液中にα-オレフィン、触媒成分 (a) 及び (d) を導入する方法、(7) 触媒成分 (c) を含む溶液中に、α-オレフィン、触媒成分 (a)、(b) 及び (d) を導入する方法、(8) 触媒成分 (a) を含む溶液中にα-オレフィン、触媒成分

12

の α -オレフィンが特に好ましい。特に、反応溶媒としては、炭素数が4~10の鎖状飽和炭化水素または脂環式飽和炭化水素が好ましい。これらの溶媒を使用することにより、ポリマーの副生を抑制することが出来、更に、脂環式炭化水素を使用した場合は、高い触媒活性が得られるという利点がある。

【0049】本発明において、クロム化合物の使用量は、溶解1リットル当たり、通常 $1 \times 10^{-1} \sim 0.5 \text{ mol}$ 、好ましくは $1 \times 10^{-5} \sim 0.2 \text{ mol}$ 、更に好ましくは $1 \times 10^{-8} \sim 0.05 \text{ mol}$ の範囲とされる。一方、アルキルアルミニウム化合物の使用量は、クロム化合物1mol当たり、通常5mmol以上であるが、触媒活性および三量体の選択性の観点から、 0.1 mol 以上とするのがよい。そして、上限は、通常 $1 \times 10^3 \text{ mol}$ である。また、アミン、アミド又はイミドの各使用量は、クロム化合物1mol当たり、通常 0.01 mol 以上であり、好ましくは $0.005 \sim 1000 \text{ mol}$ 、更に好ましくは $0.01 \sim 100 \text{ mol}$ の範囲とされる。また、ハロゲン含有化合物の使用量は、アミン、アミド又はイミドの使用量と同一の範囲とされる。

【0050】本発明においては、クロムを含む化合物（a）、アミン、アルド、イミドの群から選ばれる1種以上の化合物（b）、ポリアルキルアルミニウム化合物（c）及び芳香族含有化合物（d）のモル比（a）：（b）：（c）：（d）は、1：0、1～10：1～100：1、0～1～20が更に好ましく、1：1～5：5～50：1～10が特に好ましい。斯かる特定条件の適用により、例えばエチレン低重合体として、n-ヘキセンを90%以上の収率（全生成量に対する割合）で製造することが出来、しかも、n-ヘキセンの1-ヘキセンの純度を99%以上に高めることが出来る。

【0051】反応温度は、通常0～250℃、好ましくは0～150℃、更に好ましくは20～100℃である。一方、反応圧力は、常圧ないし250 kg/cm²の範囲から選択し得るが、通常は、100 kg/cm²までの圧力で十分である。そして、滞留時間は、通常1分から20時間、好ましくは0.5～6時間の範囲とされる。反応形式は、回分式、半回分式または連続式のいずれであつてもよい。

【0052】また、反応時に水素を共存させるならば、副生するポリマーの形状を粉末状にすることができるため、後述するように触媒成分の除去と副生ポリマーの分離除去を同時に行うことができる。共存させる水素の量は、水素分圧として、通常 $0.1 \sim 100 \text{ kg/cm}^2$ 、好ましくは $1.0 \sim 80 \text{ kg/cm}^2$ の範囲とされる。

【0053】本発明においては、 α -オレフィンの低重合を行い、触媒成分を含有する反応液を酸化性ガスで酸化処理して、触媒成分を沈殿させて除去する。本発明で

13

使用する酸化性ガスとしては、例えば、酸素、オゾン、二酸化塩素 (ClO_2)、塩素、酸化窒素 (NO 、 N_2O 、 N_2O_5 、 N_2O_4) 等が挙げられ、これらは窒素、アルゴンその他の不活性気体との混合物として使用することもできる。経済性及び安全性等の点から酸素、又は酸素と不活性気体との混合物が好ましく、特に空気が好ましい。

【0054】酸化性ガスによる酸化処理方法としては、例えば、(1) 触媒成分を含有する反応液を酸化性ガス雰囲気下に保持する方法、(2) 触媒成分を含有する反応液中に酸化性ガスを導入する方法、等が挙げられる。上記(1)の酸化処理方法の場合は、触媒成分を含有する反応液を、例えば0.1~100vol%、好ましくは0.1~20vol%濃度の酸化性ガス雰囲気下に、0~100℃、好ましくは10~80℃で、0.02~50時間、好ましくは0.5~24時間保持することにより、触媒成分を沈殿させることができる。

【0055】また、上記(2)の酸化処理方法の場合は、触媒成分を含有する反応液中に、例えば0.01~20vol%、好ましくは0.1~10vol%濃度の酸化性ガスを、0~100℃、好ましくは10~80℃で、0.01~50時間、好ましくは0.01~2時間、例えばバブリング等により導入することにより、触媒成分を沈殿させることができる。

【0056】いずれの方法においても、過酸化物ができるだけ生成しないような条件を上記範囲から適宜選ぶことが重要である。また、過酸化物が生成しないように酸化防止剤等の共存下で反応液を酸化処理してもよい。酸化防止剤としては、キノン類、芳香族アミン類、フェノール誘導体、ホスホン酸、エステル類、イオウ化合物、リン化合物、イオウリン化合物、セレン化ジアルキル化合物、フェノチアジン等が挙げられる。

【0057】本発明においては、上述した酸化処理により反応液中のクロム化合物が酸化されるため触媒の形態が変化し、その結果溶解度が低下するため沈殿となつて分離するものと推定される。本発明の酸化処理により除去される触媒成分は、使用する酸化性ガスの種類によって異なるが、主として、クロム化合物(a)とアルキルアルミニウム化合物(c)等である。

【0058】本発明において、触媒成分の除去は、任意の段階で行うことができる。従つて、触媒成分を含有する反応液は、必ずしも、反応系から導出された直後の反応液に限定されず、 α -オレフィン低重合体の主成分および/または溶媒を蒸留分離した後の反応液であってもよい。

【0059】本発明においては、酸化性ガスで酸化処理することにより触媒成分が沈殿してくるので、反応液中の副生ポリマーの分離除去と同時に行うことができる。沈殿した触媒成分や副生ポリマーの分離除去は、公知の固液分離装置を適宜使用し、副生ポリマーを溶融さ

14

せることなく行われる。固液分離装置としては、濾過機または遠心分離機を使用するのが好ましい。

【0060】一方、触媒成分が除去された反応液は、特に、後処理工程を必要とすることなく、公知の蒸留装置を使用して α -オレフィン低重合体と溶媒とに蒸留分離される。回収された α -オレフィン低重合体は必要に応じて精製され、目的とする成分を高純度で回収することができる。また、回収された溶媒は更に脱水工程を経ることなく、反応系に循環使用することが出来る。

【0061】

【実施例】以下、本発明を実施例および比較例により更に詳細に説明するが、本発明は、その要旨を越えない限り以下の実施例によって限定されるものではない。

実施例1

150℃の乾燥器で加熱乾燥した2Lのオートクレーブを熱時に組み立てた後、真空室を交換した。このオートクレーブには破裂板を備えた触媒成分フィード管を取り付けておいた。 n -ヘプタン(486ml)、2-ジメチルピロール(0.30mmol)の n -ヘプタン溶液、トリエチルアルミニウム(1.52mmol)の n -ヘプタン溶液、1,1,2-2-テトラクロロエタン(0.50mmol)の n -ヘプタン溶液をオートクレーブの側口に仕込み、一方、触媒成分フィード管にクロム(III)2-エチルヘキサノート(0.10mmol)の n -ヘプタン溶液を仕込んだ。 n -ヘプタンの全体量は500mlであった。

【0062】先ず、オートクレーブを80℃に加熱し、次いで80℃でエチレンを触媒成分フィード管より導入した。エチレン圧により破裂板が破裂し、クロム化合物がオートクレーブ側口に導入されてエチレンの低重合が開始された。全圧が35kg/cm²Gとなる迄エチレンを導入し、その後、全圧を35kg/cm²Gに、温度を80℃に維持した。すなわち、オートクレーブ内で処理される見合量のエチレンを連続的に供給して全圧を35kg/cm²Gに維持した。

【0063】30分反応後、反応器を冷却し、オートクレーブの圧力を解除して脱ガスを行った後、窒素雰囲気下で濾過機によって反応液中の副生ポリマー(56.1mg)を分離除去して、 α -オレフィン低重合体を含む反応液を回収した。反応液中の α -オレフィン低重合体の組成をガスクロマトグラフにより分析した結果、触媒活性は105.357(g- α -オレフィン/g-Cr・hr)、全生成物中のC6全体の含量は88.5wt%、C6中の1-ヘキセンの含量は9.7wt%であった。

【0064】反応液(970ml)の一部(200ml)を窒素雰囲気下で採取し、この採取した反応液を20℃、空気雰囲気下で保存した。無色だった反応液は空気に触れると瞬時に黄変し、しばらくして黄色の沈殿物が析出した。この反応液を空気雰囲気下に、20℃で1

15

2時間放置後、沈殿物を濾別し乾燥することにより、赤褐色の粉末81mgを得た。濾液及び沈殿物中の触媒成分元素の含有量を高周波プラズマ発光分光装置「ICAP-88」（日本ジャーレルアッシュ製）により測定（以下、ICP分析という。）したところ、濾液中にはクロム及びアルミニウム成分は検出されず、全量を沈殿物として除去することができた。

【0065】実施例2

反応液を20℃、空気雰囲気下で保存する代わりに、反応液に10vol%の酸素を含む酸素ガスを20℃で30分間吹き込んだ後、析出した黄色の沈殿物を濾別したこと以外は、実施例1と同様にして反応及び触媒成分元素の含有量の測定を行ったところ、濾液中にはクロム及びアルミニウム成分は検出されず、全量を沈殿物として除去することができた。

【0066】実施例3

実施例1と同様に低重合反応を行った後、反応液（849ml）を真空酸素置換した蒸留装置に酸素雰囲気下で

16

圧送し、蒸留を行った。蒸留残渣（86ml）の一部（20ml）を酸素雰囲気下で採取し、この採取した蒸留残渣を20℃、空気雰囲気下で保存した。この反応液を空気雰囲気下に、20℃で12時間放置後、沈殿物を濾別し乾燥することにより、褐色の粉末53mgを得た。濾液及び沈殿物中の触媒成分元素の含有量をICP分析したところ、濾液中にはクロム及びアルミニウム成分は検出されず、全量を沈殿物として除去することができた。

10 【0067】

【発明の効果】本発明によれば、少なくともクロム化合物、アミン、アミド、イミドの群から選ばれる1種以上の化合物及びアルキルアルミニウム化合物の組み合わせから成るクロム系触媒を使用する方法において、反応液中に含有される触媒成分を効果的に除去し、触媒除去後の工程の負荷を軽減し得る α -オレフィン低重合体の製造方法が提供される。

フロントページの続き

(51)Int. Cl.⁸

// C 07 B 61/00

識別記号

3 0 0

庁内整理番号

F I

C 07 B 61/00

技術表示箇所

3 0 0

(72)発明者 岡野 丈志

岡山県倉敷市瀬田三丁目10番地 三菱化学
株式会社水島開発研究所内

(72)発明者 岩出 慎二

岡山県倉敷市瀬田三丁目10番地 三菱化学
株式会社水島開発研究所内